Also published as:

JP4115240 (B2)

EP1568802 (A1)

EP1568802 (A4)

more >>

DUS2007042201 (A1)

| US2005173256 (A1)

# COPPER ELECTROLYTIC SOLUTION CONTAINING QUATERNARY AMINE COMPOUND HAVING SPECIFIC SKELETON AND ORGANIC SULFUR COMPOUND AS ADDITIVES, AND ELECTROLYTIC COPPER FOIL PRODUCED THEREFROM

Publication number: JP2004137588 (A)

Publication date:

2004-05-13

Inventor(s):

KUMAGAI MASASHI; HANABUSA MIKIO

Applicant(s):

NIKKO MATERIALS CO LTD

Classification:

- international:

C25D1/04; C25D3/38; H05K1/09; C25D1/04; C25D3/38;

H05K1/09; (IPC1-7): C25D1/04; C25D3/38

- European:

C25D3/38

**Application number:** JP20020305650 20021021 **Priority number(s):** JP20020305650 20021021

2002000

# Abstract of JP 2004137588 (A)

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a low-profile electrolytic copper foil which is produced by using a cathode drum and of which the surface roughness of the rough side (the opposite side of the glossy surface) is small, especially an electrolytic copper foil which can be finely patterned and is excellent in elongation and tensile strength at normal and high temperatures.

$$\begin{pmatrix} CH_2 - CH \end{pmatrix}_n A$$

$$R_1 R_2$$

$$R_3 R_3$$

$$(1)$$

```
Family list
```

8 application(s) for: JP2004137588 (A)

Copper electrolytic solution containing quaternary amine

compound having specific skeleton and organic sulfur 1

compound as additives, and electrolytic copper foil

produced therefrom

Inventor: MIKIO HANABUSA [JP]; MASASHI

Applicant: NIKKO MATERIALS CO LTD [JP]

KUMAGAI [JP]

EC: C25D3/38

**IPC:** C25D1/04; C25D3/38; H05K1/09; (+5)

Publication info: CN1564880 (A) — 2005-01-12

**CN1321225 (C)** — 2007-06-13

COPPER ELECTROLYTIC SOLUTION CONTAINING ORGANIC SULFUR COMPOUND AND QUATERNARY AMINE COMPOUND

2 OF SPECIFIED SKELETON AS ADDITIVES AND

**ELECTROLYTIC COPPER FOIL PRODUCED THEREWITH** 

Inventor: KUMAGAI MASASHI [JP]; HANAFUSA Applicant: NIKKO MATERIALS CO LTD [JP]

MIKIO [JP]

EC: C25D3/38

IPC: C25D3/38; C25D1/04; H05K1/09; (+5)

Publication info: EP1568802 (A1) — 2005-08-31

EP1568802 (A4) — 2007-11-07

Copper electrolytic solution containing quaternaryamine

compound with specific skeleton and organo-sulfur 3 compound as additives, and electrolytic copper foil

manufactured using the same

Inventor: KUMAGAI MASASHI; HANAFUSA

Applicant: NIPPON MINING CO [JP]

**MIKIO** 

EC: C25D3/38

IPC: C25D1/04; C25D3/38; H05K1/09; (+4)

Publication info: HK1068655 (A1) — 2007-09-07

COPPER ELECTROLYTIC SOLUTION CONTAINING QUATERNARY AMINE COMPOUND HAVING SPECIFIC

SKELETON AND ORGANIC SULFUR COMPOUND AS

ADDITIVES, AND ELECTROLYTIC COPPER FOIL PRODUCED **THEREFROM** 

Inventor: KUMAGAI MASASHI; HANABUSA

Applicant: NIKKO MATERIALS CO LTD

MIKIO

EC: C25D3/38

IPC: C25D1/04; C25D3/38; H05K1/09; (+5)

Publication info: JP2004137588 (A) - 2004-05-13 JP4115240 (B2) — 2008-07-09

Copper electrolytic solution containing quaternary amine

compound with specific skeleton and organo-sulfur compound as additives, and electrolytic copper foil

manufactured using the same

Inventor: KUMAGAI MASASHI [JP]; HANAFUSA Applicant: NIKKO MATERIALS CO LTD [JP]

MIKIO [JP]

EC: C25D3/38

IPC: C23C22/00; C25D1/04; C25D3/38; (+6)

Publication info: TW250224 (B) — 2006-03-01

Copper electrolytic solution containing organic sulfur

compound and quaternary amine compound of specified skeleton as additives and electrolytic copper foil produced

therewith

Inventor: KUMAGAI MASASHI [JP]; HANAFUSA Applicant: KUMAGAI MASASHI,; HANAFUSA

MIKIO [JP] MIKIO, (+1)

EC: C25D3/38 IPC: C25D1/04; C25D3/38; H05K1/09; (+5)

Publication info: US2005173256 (A1) — 2005-08-11

**US7144491 (B2)** — 2006-12-05

Copper electrolytic solution containing quaternary amine

compound with specific skeleton and organo-sulfur 7 compound as additives, and electrolytic copper foil

manufactured using the same

Inventor: KUMAGAI MĀSASHI [JP] ; HANAFUSA Applicant: NIKKO MATERIALS CO LTD

... ... .

MIKIO [JP]

EC: C25D3/38

IPC: B32B15/04; B32B15/08; C22C9/00; (+9)

Publication info: US2007042201 (A1) -2007-02-22

COPPER ELECTROLYTIC SOLUTION CONTAINING ORGANIC SULFUR COMPOUND AND QUATERNARY AMINE COMPOUND OF SPECIFIED SKELETON AS ADDITIVES AND **ELECTROLYTIC COPPER FOIL PRODUCED THEREWITH** 

Inventor: KUMAGAI MASASHI [JP]; HANAFUSA Applicant: NIKKO MATERIALS CO LTD [JP];

MIKIO [JP]

8

KUMAGAI MASASHI [JP] (+1)

EC: C25D3/38

IPC: C25D1/04; C25D3/38; H05K1/09; (+5)

Publication info: WO2004035874 (A1) - 2004-04-29

Data supplied from the esp@cenet database — Worldwide

JP 2004-137588 A 2004.5.13

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公 開 特 許 公 報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2004-137588 (P2004-137588A)

10

(43) 公開日 平成16年5月13日(2004.5.13)

(51) Int.C1.7

FΙ

テーマコード (参考)

C25D 1/04 C25D 3/38 C25D 1/04 311

4KO23

C 2 5 D 3/38

審査請求 未請求 請求項の数 6 OL (全 18 頁)

(21) 出願番号 (22) 出願日	特願2002-305650 (P2002-305650) 平成14年10月21日 (2002.10.21)	(71) 出願人	591007860 株式会社日鉱マテリアルズ 東京都港区虎ノ門2丁目10番1号				
, ,	.,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,						
		(74) 代理人	100094709				
		(1) (0.1)	弁理士 加々美 紀雄				
		(74) 代理人	100116713				
		(13) (02)	弁理士 酒井 正己				
		(74) 代理人 100117145 弁理士 小松 純 (72) 発明者 熊谷 正志 茨城県北茨城市華川町臼場187	7. —— 1.27. ——				
			7. == 7.17. 73				
			株式会社日鉱マテリアルズ磯原工場内				
		(72) 発明者	花房一幹夫				
		(12) 75911	茨城県日立市白銀町3丁目3番地1号 株				
			式会社日鉱マテリアルズGNF工場内				
		E 4 _ 1 (#					
		アクーム (多	考) 4KO23 AAO1 AA19 CBO7 CB19				

(54) 【発明の名称】特定骨格を有する四級アミン化合物及び有機硫黄化合物を添加剤として含む銅電解液並びにそれにより製造される電解銅箔

## (57)【要約】

【課題】陰極ドラムを用いた電解銅箔製造における粗面側(光沢面の反対側)の表面粗さの小さいロープロファイル電解銅箔を得ること、特にファインパターン化が可能であり、さらに常温及び高温における伸びと抗張力に優れた電解銅箔を得ることを課題とする。

【解決手段】1分子中に1個以上のエポキシ基を有する化合物とアミン化合物とを付加反応させた後、窒素を四級化することにより得られる、下記一般式(1)で表される特定骨格を有する四級アミン化合物と、有機硫黄化合物を添加剤として含む銅電解液。

# 【化1】

$$\begin{pmatrix}
CH_2-CH \\
I + OH
\end{pmatrix}_{n} A + nX^{-1}$$

$$R_1 R_2 R_2$$
(1)

(一般式(1)中、 $R_1$  及び $R_2$  はヒドロキシアルキル基、エーテル基、芳香族基、芳香族置換アルキル基、不飽和炭化水素基、及びアルキル基からなる一群から選ばれるものであり、 $R_3$  はベンジル基、アリル基、又はアルキル基を、Aはエポキシ化合物残基を、 $X_1$  は  $C_1$  、  $B_1$  、  $C_1$  、  $C_2$  、  $C_3$  、  $C_4$   $C_4$  。  $C_4$  、  $C_5$  、  $C_4$   $C_5$  。  $C_4$   $C_5$  、  $C_4$   $C_5$  。  $C_4$   $C_5$  。  $C_4$   $C_5$  。  $C_5$   $C_6$  。  $C_6$   $C_7$  。  $C_8$   $C_9$  。  $C_9$   $C_9$   $C_9$  。  $C_9$   $C_9$   $C_9$  。  $C_9$   $C_9$  C

【選択図】 なし

# 【特許請求の範囲】

## 【請求項1】

1分子中に1個以上のエポキシ基を有する化合物とアミン化合物とを付加反応させた後、 窒素を四級化することにより得られる、下記一般式(1)で表される特定骨格を有する四級アミン化合物と、有機硫黄化合物を添加剤として含む銅電解液。

# 【化1】

(一般式(1)中、 $R_1$  及び $R_2$  はヒドロキシアルキル基、エーテル基、芳香族基、芳香族置換アルキル基、不飽和炭化水素基、及びアルキル基からなる一群から選ばれるものであり、 $R_3$  はベンジル基、アリル基、又はアルキル基を、Aはエポキシ化合物残基を、 $X_1$  は  $C_1$  、 $B_1$  、又は  $C_1$  、 $B_2$  を、 $B_3$  、 $B_4$  で、 $B_4$  、 $B_5$  、B

## 【請求項2】

前記特定骨格を有する四級アミン化合物のエポキシ化合物残基Aが、線状エーテル結合を有することを特徴とする請求項1記載の銅電解液。

## 【請求項3】

前記特定骨格を有する四級アミン化合物が下記一般式(2)~(9)のいずれかであるこ 20とを特徴とする請求項1又は2記載の銅電解液。

# 【化2】

# 【化3】

【化4】

【化5】

【化6】

【化7】

$$\begin{array}{c} OH & X_{1}^{-}R_{1} \\ CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N & R_{3} \\ CH_{3}-CH_{2}-C-CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2} & N & R_{3} \\ CH_{3}-CH_{2}-C-CH_{2}-CH-CH_{2} & N & R_{3} \\ CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2} & N & R_{2} \\ CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2} & N & R_{3} \\ CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2} & N & R_{3} \\ CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2} & N & R_{2} \\ \end{array}$$

【化8】

$$\begin{array}{cccc} CH_{2}-CH-CH_{2}-O-(CH_{2}-CH_{2}-O-)_{n}CH_{2}-CH-CH_{2} \\ X_{1}^{-}N^{+} & OH & OH N^{+}X_{1}^{-} \\ R_{1}^{-}R_{3} & R_{2} & R_{1}^{-}R_{3}^{-}R_{2} \end{array}$$
(8)

# 【化9】

(一般式(2)~(9)中、R<sub>1</sub>及びR<sub>2</sub>はヒドロキシアルキル基、エーテル基、芳香族基、芳香族置換アルキル基、不飽和炭化水素基、及びアルキル基からなる一群から選ばれるものであり、R<sub>3</sub>はベンジル基、アリル基、又は炭素数  $1\sim5$ のアルキル基を、 $X_1$ は  $Cl^-$ 、Br $^-$ 、又は $CH_3$ SO $_4$  を表す。)

(4)

# 【請求項4】

前記有機硫黄化合物が下記一般式(10)又は(11)で表される化合物であることを特徴とする請求項1記載の銅電解液。

$$X - R^{1} - (S)_{n} - R^{2} - YO_{3}Z^{1}$$
 (10)  
 $R^{4} - S - R^{3} - SO_{3}Z^{2}$  (11)

(一般式(10)及び(11)中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、及びR<sup>3</sup>は炭素数1~8のアルキレン基であり、R<sup>4</sup>は、水素、

# 【化10】

$$H_3C-CH_2-O-C-$$
 ,  $H_2N$   $C-$ 

からなる一群から選ばれるものであり、Xは水素、スルホン酸基、ホスホン酸基、スルホン酸又はホスホン酸のアルカリ金属塩基又はアンモニウム塩基からなる一群から選ばれるものであり、Yは硫黄又は燐のいずれかであり、Z<sup>1</sup>及びZ<sup>2</sup>は水素、ナトリウム、カリウムのいずれかであり、nは2又は3である。)

# 【請求項5】

請求項1~4のいずれかに記載の銅電解液を用いて製造される電解銅箔。

#### 【請求項6】

請求項5記載の電解銅箔を用いてなる銅張積層板。

## 【発明の詳細な説明】

# [0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、電解銅箔の製造に用いる銅電解液、特にファインパターン化が可能であり、常温及び高温における伸びと抗張力に優れた電解銅箔の製造に用いる銅電解液に関する。

# [0002]

## 【従来の技術】

一般に、電解銅箔を製造するには、表面を研磨した回転する金属製陰極ドラムと、該陰極ドラムのほぼ下半分の位置に配置した該陰極ドラムの周囲を囲む不溶性金属アノード (陽極) を使用し、前記陰極ドラムとアノードとの間に銅電解液を流動させるとともに、これらの間に電位を与えて陰極ドラム上に銅を電着させ、所定厚みになったところで該陰極ドラムから電着した銅を引き剥がして連続的に銅箔を製造する。

30

10

40

このようにして得た銅箔は一般的に生箔と言われているが、その後いくつかの表面処理を施してプリント配線板等に使用されている。

[0003]

従来の銅箔製造装置の概要を図4に示す。この電解銅箔装置は、電解液を収容する電解槽の中に、陰極ドラムが設置されている。この陰極ドラム1は電解液中に部分的(ほぼ下半分)に浸漬された状態で回転するようになっている。

この陰極ドラム1の外周下半分を取り囲むように、不溶性アノード(陽極) 2 が設けられている。この陰極ドラム1とアノード2の間は一定の間隙3があり、この間を電解液が流動するようになっている。図4の装置には2枚のアノード板が配置されている。

[0004]

この図4の装置では、下方から電解液が供給され、この電解液は陰極ドラム1とアノード2の間隙3を通り、アノード2の上縁から溢流し、さらにこの電解液は循環するように構成されている。陰極ドラム1とアノード2の間には整流器を介して、両者の間に所定の電圧が維持できるようになっている。

陰極ドラム1が回転するにつれ、電解液から電着した銅は厚みを増大し、ある厚み以上になったところで、この生箔4を剥離し、連続的に巻き取っていく。このようにして製造される生箔は、陰極ドラム1とアノード2の間の距離、供給される電解液の流速あるいは供給する電気量により厚みを調整することができる。

[0005]

このような電解銅箔製造装置によって製造される銅箔は、陰極ドラムと接触する面は鏡面となるが、反対側の面は凸凹のある粗面となる。通常の電解では、この粗面の凸凹が激しく、エッチング時にアンダーカットが発生し易く、ファインパターン化が困難であるという問題を有している。

[0006]

一方、最近ではプリント配線板の高密度化に伴い、回路幅の狭小化、多層化に伴いファインパターン化が可能である銅箔が要求されるようになってきた。このファインパターン化のためには、エッチング速度と均一溶解性を持つ銅箔、すなわちエッチング特性に優れた 銅箔が必要である。

[0007]

他方、プリント配線板用銅箔に求められる性能は、常温における伸びだけでなく、熱応力によるクラック防止のための高温伸び特性、さらにはプリント配線板の寸法安定性のために高い引張り強さが求められている。ところが、上記のような粗面の凸凹が激しい銅箔は、上記のようにファインパターン化には全く適合しないという問題を有している。このようなことから粗面のロープロファイル化が検討されている。

[0008]

一般に、このロープロファイル化のためには、膠やチオ尿素を電解液に多量添加すること によって達成できることが知られている。

しかし、このような添加剤は、常温及び高温における伸び率が急激に低下し、プリント配 線板用銅箔としての性能を大きく低下させてしまうという問題を有している。

[0009]

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、陰極ドラムを用いた電解銅箔製造における粗面側(光沢面の反対側)の表面粗さの小さいロープロファイル電解銅箔を得ること、特にファインパターン化が可能であり、さらに常温及び高温における伸びと抗張力に優れた電解銅箔を得ることを課題とする。

[0010]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、ロープロファイル化が可能である最適な添加剤を電解液に添加することにより、ファインパターン化が可能であり、常温及び高温における伸び抗張力に優れた電解銅箔を得ることができるとの知見を得た。

[0011]

40

10

20

30

40

本発明者らはこの知見に基づいて、陰極ドラムとアノードとの間に銅電解液を流して陰極ドラム上に銅を電着させ、電着した銅箔を該陰極ドラムから剥離して連続的に銅箔を製造する電解銅箔製造方法において、特定骨格を有する四級アミン化合物と有機硫黄化合物を含有する銅電解液を用いて電解することにより、ファインパターン化が可能であり、常温及び高温における伸びと抗張力に優れた電解銅箔を得ることができることを見いだし本発明に至った。

[0012]

すなわち、本発明は以下の構成よりなる。

[1] 1分子中に1個以上のエポキシ基を有する化合物とアミン化合物とを付加反応させた後、窒素を四級化することにより得られる、下記一般式(1)で表される特定骨格を有する四級アミン化合物と、有機硫黄化合物を添加剤として含む銅電解液。

[0013]

【化11】

$$\begin{pmatrix}
CH_2-CH\\
I & A
\end{pmatrix}_{n} A \cdot n X_{1}^{-1}$$

$$R_{1} R_{3} R_{2}$$
(1)

(一般式(1)中、R<sub>1</sub>及びR<sub>2</sub>はヒドロキシアルキル基、エーテル基、芳香族基、芳香族置換アルキル基、不飽和炭化水素基、及びアルキル基からなる一群から選ばれるものであり、R<sub>3</sub>はベンジル基、アリル基、又はアルキル基を、Aはエポキシ化合物残基を、X<sub>1</sub> はCl 、Br 、又はCH<sub>3</sub>SO<sub>4</sub>を、nは1以上の整数を表す。)

[0014]

[2]前記特定骨格を有する四級アミン化合物のエポキシ化合物残基Aが、線状エーテル結合を有することを特徴とする[1]記載の銅電解液。

[0015]

[3]前記特定骨格を有する四級アミン化合物が下記一般式 (2) ~ (9) いずれかであることを特徴とする前記 [1] 又は [2] 記載の銅電解液。

[0016]

【化12】

【0017】 【化13】

20

$$CH_2$$
-CH-CH $_2$ -O-(CH $_2$ -CH-CH $_2$ -O-CH $_2$ -CH-CH $_2$ -O-) $_n$ CH $_2$ -CH-CH $_2$ 
 $X_1^-N^+$  OH O OH  $X_1^ R_1^-N_1^-$  OH OH OH  $X_1^ R_1^-N_1^ R_2^ R_1^-N_1^ R_3^ R_2^ R_1^-N_1^ R_3^ R_2^ R_1^-N_1^+$   $R_3^ R_2^ R_1^-N_1^+$   $R_3^ R_2^-$  (3)

【0018】 【化14】

【0019】 【化15】

【0020】 【化16】

$$\begin{array}{c}
OH & X_{1}^{-}R_{1} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N & R_{3} \\
CH_{3}-CH_{2}-C-CH_{2}-OH & X_{1}^{-}R_{1} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N & R_{3} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N & R_{3} \\
OH
\end{array}$$
(6)

【0021】 【化17】

20

30

$$\begin{array}{c}
OH & X_{1}^{-} R_{1} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N_{1}^{+} R_{3} \\
R_{2}+R_{1} \\
R_{3}-CH_{2}-C-CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N_{1}^{+} R_{3} \\
OH & R_{1} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N_{1}^{+} R_{3} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N_{1}^{+} R_{3} \\
OH & X_{1}^{-} R_{2}
\end{array} (7)$$

【0022】 【化18】

$$\begin{array}{ccccc} CH_{2}-CH-CH_{2}-O-(CH_{2}-CH_{2}-O-)_{n}CH_{2}-CH-CH_{2} \\ X_{1}^{-}N^{+} & OH & OH & N^{+}X_{1}^{-} \\ R_{1}^{-}R_{3}^{-}R_{2} & R_{1}^{-}R_{3}^{-}R_{2} \end{array}$$
(8)

【0023】 【化19】

 $CH_2$ -CH- $CH_2$ -O-(CH- $CH_2$ -O- $)_n$  $CH_2$ -CH- $CH_2$   $X_1^T N^+ OH CH_3 OH N^+ X_1^T (9)$   $R_1^T R_3$  (9)

(一般式(2)~(9)中、 $R_1$ 及び $R_2$ はヒドロキシアルキル基、エーテル基、芳香族基、芳香族置換アルキル基、不飽和炭化水素基、及びアルキル基からなる一群から選ばれるものであり、 $R_3$ はベンジル基、アリル基、又は炭素数  $1\sim 5$ のアルキル基を、 $X_1$ は $Cl^-$ 、 $Br^-$ 、又は $CH_3$   $SO_4$  を表す。)

[4]前記有機硫黄化合物が下記一般式(10)又は(11)で表される化合物であることを特徴とする請求項1記載の銅電解液。

 $X - R^{1} - (S)_{n} - R^{2} - YO_{3}Z^{1}$  (10)  $R^{4} - S - R^{3} - SO_{3}Z^{2}$  (11)

(一般式(10)及び(11)中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、及びR<sup>3</sup>は炭素数1~8のアルキレン基 であり、R<sup>4</sup>は、水素、

【化20】

[0024]

$$H_3C-CH_2-O-C-$$
 .  $H_2N$ 

からなる一群から選ばれるものであり、Xは水素、スルホン酸基、ホスホン酸基、スルホ

ン酸又はホスホン酸のアルカリ金属塩基又はアンモニウム塩基からなる一群から選ばれるものであり、Yは硫黄又は燐のいずれかであり、Z<sup>1</sup>及びZ<sup>2</sup>は水素、ナトリウム、カリウムのいずれかであり、nは2又は3である。)

[0025]

[5] 前記[1]~[4]のいずれかに記載の銅電解液を用いて製造される電解銅箔。

[6]前記[5]記載の電解銅箔を用いてなる銅張積層板。

[0026]

本発明においては、電解液中に、1分子中に1個以上のエポキシ基を有する化合物とアミン化合物とを付加反応させた後、窒素を四級化することにより得られる上記一般式(1)で表される特定骨格を有する四級アミン化合物と、有機硫黄化合物を含むことが重要である。どちらか一方のみの添加では、本発明の目的は達成できない。

[0027]

特定骨格を有する四級アミン化合物(1)は、下記反応式で表される付加反応により特定骨格を有するアミン化合物を合成した後、窒素を四級化することにより得られる。すなわち、1分子中に1個以上のエポキシ基を有する化合物とアミン化合物を混合し、50~150℃で30分~6時間程度反応させることにより特定骨格を有するアミン化合物を合成し、次に、四級化剤を添加し、50~150℃で30分~6時間程度反応させ、窒素を四級化することにより製造することができる。

[0028]

【化21】

$$\begin{pmatrix}
CH_2-CH \\
O
\end{pmatrix}_{n} + nHN \\
R_2$$

$$\begin{pmatrix}
CH_2-CH \\
N OH
\end{pmatrix}_{n} A$$

(上記式中、 $R_1$  及び $R_2$  はヒドロキシアルキル基、エーテル基、芳香族基、芳香族置換アルキル基、不飽和炭化水素基、及びアルキル基からなる一群から選ばれるものであり、A はエポキシ化合物残基を、n は 1 以上の整数を表す。)

[0029]

特定骨格を有するアミン化合物構造中のR<sub>1</sub>及びR<sub>2</sub>の具体的な例としては、ヒドロキシエチル基、ヒドロキシイソプロピル基(以上ヒドロキシアルキル基)、2ーエトキシエチル基、2ープロポキシエチル基(以上エーテル基)、フェニル基、ナフチル基(以上芳香族基)、トリル基、キシリル基、クメニル基、1ーフェニルエチル基(以上芳香族置換アルキル基)、アリル基、1ープロペニル基、イソプロペニル基、1ーブテニル基、2ーブテニル基、2ーブテニル基、2ーメチルアリル基(以上不飽和炭化水素基)、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基(以上アルキル基)を挙げることができるが、水溶性の観点からは炭素数のあまり大きい置換基は好ましくなく、置換基1つあたりの炭素数としては8以下が好ましい。

[0030]

窒素を四級化するときに用いる四級化剤としては、ハロゲン化アルキル、ベンジルクロライド、ジメチル硫酸、臭化アリル等が挙げられ、一般式(1)におけるR $_3$ 及びX $_1$  は、この四級化剤により決定される。

 $R_3$  におけるアルキル基としては、炭素数  $1 \sim 8$  のアルキル基が好ましい。より好ましくは炭素数  $1 \sim 5$  のアルキル基である。

[0031]

10

20

特定骨格を有する四級アミン化合物としては、エポキシ化合物残基Aに線状エーテル結合を有する化合物が好ましく、エポキシ化合物残基Aが線状エーテル結合を有する前記四級アミン化合物しては、下記一般式(2)~(9)で表される化合物が好ましい。これらの化合物は、原料の1分子中に1個以上のエポキシ基を有する化合物として、多価アルコールのポリグリシジルエーテル、例えば、ソルビトールポリグリシジルエーテル、ポリグロールポリグリシジルエーテル、プロールポリグリシジルエーテル、ポリールプロパンポリグリシジルエーテル、エチレングリコールジグリシジルエーテル、ポリプロピレングリコールジグリシジルエーテル、ポリプロピレングリコールジグリシジルエーテル等を用いることにより得られる。また、下記(2)~(9)の化合物は、例えば一般式(6)と(7)のように、製造上混合物として得られる場合は単離する必要はなく、混合物のまま用いることができる。一般式(2)~(9)におけるエポキシ化合物残基Aは以下のとおりである。

[0032]

【化22】

【0033】 【化23】

(n:1~5の整数)

50

[0034] [化24]

10

【0035】 【化25】

30

40

【0036】 【化26】

(6)

$$\begin{array}{c} OH & X_{1}^{-}R_{1} \\ CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N \\ \hline CH_{3}-CH_{2}-C-CH_{2}-OH & X_{1}^{-}R_{1} \\ CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N \\ \hline CH_{2}-CH-CH_{2}-N \\ \hline CH_{2$$

 $CH_2-O-CH_2 CH_3-CH_2-C-CH_2-OH$   $CH_2-O-CH_2-$ 

【0037】 【化27】

**A**;

$$\begin{array}{c}
OH & X_{1}^{-}R_{1} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N + R_{3} \\
CH_{3}-CH_{2}-C-CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2} + N + R_{3} \\
OH & X_{1}^{-}R_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N + R_{3} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N + R_{3} \\
CH_{2}-O-CH_{2}-CH-CH_{2}-N + R_{3} \\
OH & X_{1}^{-}R_{2}
\end{array}$$
(7)

A;  $CH_{2}-O-CH_{2} CH_{3}-CH_{2}-C-CH_{2}-O-CH_{2} CH_{2}-O-CH_{2} CH_{2}-O-CH_{2}-$ 30

【0038】 【化28】

A;  $-CH_2-O+CH_2-CH_2-O-D+D+CH_2-$ 

(n:1~22の整数)

【0039】 【化29】

(n:1~3の整数)

(一般式(2)~(9)中、R<sub>1</sub>及びR<sub>2</sub>はヒドロキシアルキル基、エーテル基、芳香族基、芳香族置換アルキル基、不飽和炭化水素基、及びアルキル基からなる一群から選ばれるものであり、R<sub>3</sub>はベンジル基、アリル基、又は炭素数  $1\sim5$ のアルキル基を、Aはエポキシ化合物残基を、X<sub>1</sub> はCl 、Br 、又はCH<sub>3</sub>SO<sub>4</sub>を表す。)

[0040]

また、有機硫黄化合物は上記一般式 (10) 又は (11) の構造式を持つ化合物であることが好ましい。

上記一般式 (10) で表される有機硫黄化合物としては、例えば以下のものが挙げられ、 20 好ましく用いられる。

HO  $_3$  P - (CH  $_2$  )  $_3$  - S - S - (CH  $_2$  )  $_3$  - PO  $_3$  H

 $HO_3S-(CH_2)_4-S-S-(CH_2)_4-SO_3H$ 

N a O  $_3$  S - (C H  $_2$  )  $_3$  - S - S - (C H  $_2$  )  $_3$  - S O  $_3$  N  $_2$ 

 $\mathrm{H}\,\mathrm{O}_{\,3}\,\mathrm{S}-\mathrm{(C\,H_{\,2}\,)}_{\,2}-\mathrm{S}-\mathrm{S}-\mathrm{(C\,H_{\,2}\,)}_{\,2}-\mathrm{S.O}_{\,3}\,\mathrm{H}$ 

 $C H_3 - S - S - C H_2 - S O_3 H$ 

 $N \, a \, O_3 \, S - (C \, H_2)_3 - S - S - S - (C \, H_2)_3 - S \, O_3 \, N \, a$ 

 $(CH_3)_2CH-S-S-(CH_2)_2-SO_3H$ 

[0041]

また、上記一般式(11)で表される有機硫黄化合物としては例えば以下のものが挙げら 3 れ、好ましく用いられる。

【化30】

$$HS - CH_2CH_2CH_2 - SO_3Na$$
  
 $HS - CH_2CH_2 - SO_3Na$ 

$$S - C H_2 C H_2 C H_2 - S O_3 N a$$

$$H_3C$$
  $S$   $N-C-S-CH_2CH_2CH_2-SO_3N$  a

$$N H$$
  
 $H_2N - C - S - C H_2C H_2C H_2 - S O_3H$ 

[0042]

40

銅電解液中の四級アミン化合物と有機硫黄化合物の比は重量比で1:5~5:1が好ましく、さらに好ましくは1:2~2:1である。四級アミン化合物の銅電解液中の濃度は1~50ppmが好ましい。

銅電解液中には、上記特定骨格を有する四級アミン化合物及び有機硫黄化合物の他に、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール等のポリエーテル化合物、ポリエチレンイミン、フェナジン染料、膠、セルロース等の公知の添加剤を添加してもよい。

## [0043]

また、本発明の電解銅箔を積層して得られる銅張積層板は、常温及び高温における伸びと抗張力に優れた銅張積層板となる。

# [0044]

【発明の実施の形態】

以下に実施例を示し、本発明をさらに詳細に説明する。

特定骨格を有する四級アミン化合物の合成例

下記化学式で表されるエポキシ化合物(ナガセ化成工業(株)製デナコールEX-521)10.0g(エポキシ基0.0544mol)とジメチルアミン40%水溶液61.2g(0.544mol)を三口フラスコに投入し、ドライアイスーメタノールを冷却媒体とする冷却管を使用して、60℃で3時間反応を行った。その後、冷却管を取り外し、窒素ガスを吹き込み過剰のジメチルアミンを除去した。その後、ベンジルクロライド6.88g(0.0544mol)を添加し、100℃で3時間反応を行い四級化した。

## [0045]

【化31】

# [0046]

反応により得られた化合物は、FT-IR、 $^1H-NMR$ 、 $^1^3C-NMR$ により同定した。得られた化合物のFT-IR、 $^1H-NMR$ 、 $^{1^3C-NMR}$ スペクトルを図 $_1\sim 3$ に示す。得られた化合物は下記化学式で表される四級アミン化合物であった。

# [0047]

【化32】

# [0048]

次に、アミン化合物を合成する際に用いたジメチルアミンを、ジベンジルアミン、ビス( 2-エトキシエチル)アミン、ジエタノールアミン、ジフェニルアミン、ジアリルアミン

10

20

30

20

にそれぞれ変えた以外は上記四級アミンの製造と同様にして四級アミン化合物を得た。

## [0049]

実施例1~12及び比較例1~9

図1に示すような電解銅箔製造装置を使用して35μmの電解銅箔を製造した。電解液組成は次の通りであり、添加剤の添加量は表1記載の通りである。

Cu: 90g/L

 $H_2 SO_4 : 80 g/L$ 

Cl: 60ppm

液温: 55~57℃

添加剤A:ビス(3-スルフォプロピル)ジスルファイド2ナトリウム

(RASCHIG社製 SPS)

添加剤B:3-メルカプト-1-プロパンスルフォン酸ナトリウム塩

(RASCHIG社製 MPS)

添加剤C:上記合成例で得られた特定構造を有する四級アミン化合物

C1: ジベンジルアミンベンジルクロライド変性物

C2:ビス(2-エトキシエチル)アミンベンジルクロライド変性物

C3:ジエタノールアミンベンジルクロライド変性物

C4:ジフェニルアミンベンジルクロライド変性物

C5: ジアリルアミンベンジルクロライド変性物

C6:ジメチルアミンベンジルクロライド変性物

得られた電解銅箔の表面粗さR z ( $\mu$  m) を J I S · B · 0 6 0 1 に準じて、常温伸び (%)、常温抗張力 (k g f / m m  $^2$ )、高温伸び (%)、高温抗張力 (k g f / m m  $^2$ )を I P C - T M 6 5 0 に準じて測定した。結果を表 1 に示す。

[0050]

【表1】

333	

	添加剤	添加削	添加剤C						Rz	常温	常温	高温	高温
	Α	В	(mqa)					(μm)	伸び	抗張力	伸び	抗張力	
	(ppm)	(ppm)	C1	C2	СЗ	C4	C 5	C 6		(%)	(kgf/mm²)	(%)	(kgf/mm²)
実施例1	50	0	50	0	0	0	0	0	1.12	8, 20	33. 2	14. 9	22.7
実施例2	50	0	0	50	0	0	0.	0	1.10	6. 72	31,5	17. 2	22. 0
実施例3	50	0	0	0	50	0	0	0	0. 95	8, 80	30.5	17.9	20.0
実施例4	50	0	0	0	0	50	0	0	1, 20	8, 80	36, 5	12.3	20. 1
実施例5	50	0	0	0	0	0	50	0	1. 12	7. 12	33. 9	11.9	21.0
実施例6	50	0	0	0	0	0	0	50	0, 99	6.82	30, 5	16, 5	21, 5
実施例7	0	50	50	0	0	0	0	0	1. 15	8, 30	33, 1	15, 1	19, 9
実施例8	0	50	0	50	0	0	0	0	1. 13	6. 99	30. 5	16. 3	23.4
実施例 9	0	50	0	0	50	0	0	0	0. 98	9, 20	35, 0	18, 2	23. 1
実施例 10	0	50	0	0	0	50	0	0	1. 12	8, 81	37. 2	13. 2	23. 0
実施例!!	0	50	0	0	0	0	50	0	1. 23	7. 30	36.0	12. 5	21.3
実施例 12	0	50	0	0	0	0	0	50	0. 94	6, 90	32. 1	16. 9	21. 0
比較例1	0	0	0	0	0	0	0	0	5, 8	8, 90	37.9	12. 6	20. 7
比較例2	100	0	0	0	0	0	0	0	5, 5	0.2.	10.3	1.0	15. 3
比較例3	0	100	0	0	0	0	0	0	6. 1	0. 2	. 11. 2	1. 2	14.9
比較例4	0	0	100	0	0	0	0	0	5. 2	0.3	11, 2	1.0	15. 3
比較例5	0	0	0	100	0	0	0	0	5. 9	0.1	11.3	1.2	16. 1
比較例6	0	0	0	0	100	0	0	0	5. 2	0. 2	12. 4	1, 5	15. 1
比較例7	0	0	0	0	0	100	0	0	5, 9	0, 2	12. 2	1.0	14. 1
比較例8	0_	0	0	0	0	0	100	0	5.3	0.1	12.5	1.3	16, 2
比較例9	0	0	0	0	0	0	0	100	5. 7	0.1.	. 13. 2	1.0	13. 3

20

## [0051]

上記表1に示す通り、本発明の添加剤(特定構造を有する四級アミン化合物及び有機硫黄 化合物)を添加した実施例1~12については表面粗さRzが0.94~1.23μmの 範囲にあり、常温伸び 6. 7 2 ~ 9. 2 0 %、常温抗張力 3 0. 5 ~ 3 7. 2 k g f / m m<sup>2</sup>、高温伸び11.9~18.2%、高温抗張力19.9~23.4kgf/mm<sup>2</sup>と なった。このように著しいロープロファイル化が達成できているにも関わらず、常温伸び 、常温抗張力、高温伸び、高温抗張力がいずれも添加剤を添加しない比較例1と同等の優 れた特性を示している。これらに対し、無添加の比較例1及び一方のみを添加した比較例 2~9ではロープロファイル化は達成できていない。また、一方のみを添加した場合には 、常温伸び、常温抗張力、高温伸び、高温抗張力がかえって悪い結果となった。

# [0052]

# 【発明の効果】

以上から、本発明の特定構造を有する四級アミン化合物及び有機硫黄化合物を添加した銅 電解液は、得られる電解銅箔の粗面のロープロファイル化に極めて有効であり、また常温 における伸びだけでなく高温伸び特性を有効に維持でき、さらには高い引張り強さも同様 に得られるという優れた特性を得ることができる。また、上記共添加は重要であり、これ によって初めて、上記の特性を得ることができる。

## 【図面の簡単な説明】

【図1】特定構造を有する四級アミン化合物の合成例で得られた化合物のFT-IRスペ ストルである。

【図2】特定構造を有する四級アミン化合物の合成例で得られた化合物の1H-NMRス ペクトルである。

【図3】特定構造を有する四級アミン化合物の合成例で得られた化合物の<sup>13</sup>C-NMR

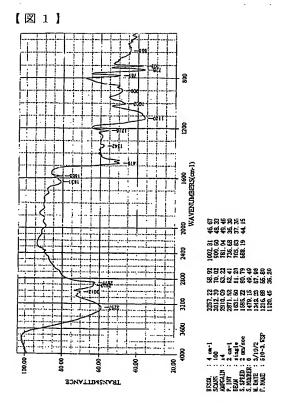
40

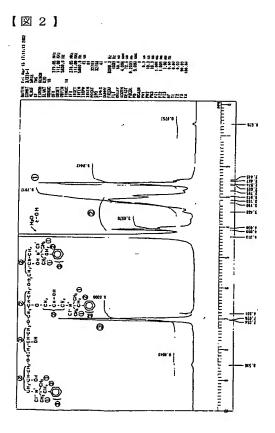
スペクトルである。

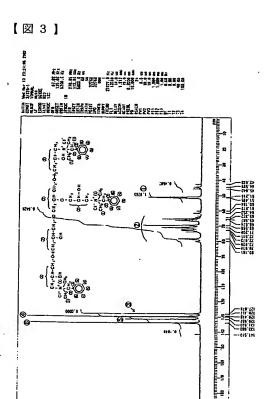
【図4】電解銅箔製造装置の一例を示す図である。

【符号の説明】

- 1 陰極ドラム
- 2 アノード
- 3 間隙
- 4 生箔







【図4】

